CHEMIA

Materiał do zrealizowania do 20.03.2020r.

Bardzo proszę o zrobienie notatek i wypełnienie karty pracy na podane poniżej tematy. Czerwonym kolorem zaznaczyłam wskazówki, które mogą ułatwić pracę. Wypełnioną KARTĘ PRACY bardzo proszę o przesłanie na adres [magda@mejl.pl](mailto:magda@mejl.pl) do 20.03.2020r. w formie dokumentu wordowskiego lub w formie zdjęcia.

Temat 1: Tlen- właściwości i rola w przyrodzie.

Notatka w punktach:

1. Opisz obieg tlenu w przyrodzie - można wykonać rysunek.

2.Opisz doświadczenie jak można otrzymać tlen – I. odczynniki i sprzęt laboratoryjny. II. schematyczny rysunek doświadczenia, III. obserwacje, IV. wnioski.

3. Dla tlenu w tabeli złożonej z trzech kolumn wymień właściwości fizyczne, właściwości chemiczne oraz zastosowanie i rola w przyrodzie.

4. Zapisz definicję tlenków i ich podział.

5. Zapisz po trzy przykłady równań reakcji chemicznych.

tlenu z metalami i niemetalami – w sumie 6 równań.

5. Zapisz definicję korozji.

6. Wymień czynniki środowiska, które powodują korozję.

7. Zaproponuj kilka sposobów zabezpieczania produktów zawierających żelazo przed rdzewieniem.

Temat 2: Tlenki węgla

Notatka w punktach:

1. Dla tlenku węgla(IV) w tabeli złożonej z trzech kolumn umieść: właściwości fizyczne, właściwości chemiczne oraz zastosowanie i funkcję tego gazu w przyrodzie.

2. Opisz doświadczenia (dwa) jak można otrzymać oraz wykryć tlenek węgla(IV),np.: w powietrzu wydychanym z płuc - I. odczynniki i sprzęt laboratoryjny. II. schematyczny rysunek doświadczenia, III. obserwacje, IV. wnioski.

3. Zapisz równanie reakcji otrzymywania tlenku węgla(IV) – reakcja spalania węgla w tlenie.

KARTA PRACY

1. Uzupełnij opis schematu doświadczenia oraz zapisz obserwacje.



Obserwacje: …………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………….

1. Narysuj schemat doświadczenia chemicznego, korzystając z instrukcji wykonania. Zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.

Do probówki wsyp węglan wapnia. Umocuj ją w łapie statywu. Nalej rozcieńczonego roztworu kwasu chlorowodorowego i zamknij probówkę korkiem z rurką odprowadzającą. Wydzielający się gaz wprowadzaj do małej zlewki z wodą wapienną.

SCHEMAT:

Obserwacje: …………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………….Wnioski: ……………………………………………………………………………………

……………………………………………………………………………………………….

1. Której właściwości nie posiada dwutlenek węgla?
   1. powoduje mętnienie wody wapiennej
   2. podtrzymuje palenie wszystkich substancji
   3. bierze udział w procesie fotosyntezy
   4. dobrze rozpuszcza się w wodzie
2. W klasie o wymiarach 10m x 4m x 2,5m znajduje się:
3. 21 cm3 tlenu
4. 21 m3 tlen
5. 21 m2 tlenu
6. 0,21 m3 tlenu
7. Wskaż zdanie, które nie dotyczy tlenu
8. w temperaturze pokojowej jest cieczą
9. jego symbol chemiczny to O
10. jest jednym z produktów fotosyntezy
11. podtrzymuje spalanie
12. Dwutlenek węgla ma następujące właściwości:
13. w zwykłych warunkach jest gazem, nie rozpuszcza się w wodzie, jako gaz jest lżejszy od powietrza
14. może występować tylko jako gaz, rozpuszcza się w wodzie, jego gęstość jest mniejsza niż gęstość powietrza
15. w zwykłych warunkach jest gazem, rozpuszcza się w wodzie, jako gaz ma gęstość większą niż gęstość powietrza
16. w zwykłych warunkach jest gazem, który nie bierze udziału w reakcjach chemicznych.
17. Jaki gaz powoduje mętnienie wody wapiennej?
    1. tlen
    2. azot
    3. tlenek węgla (IV)
    4. wodór